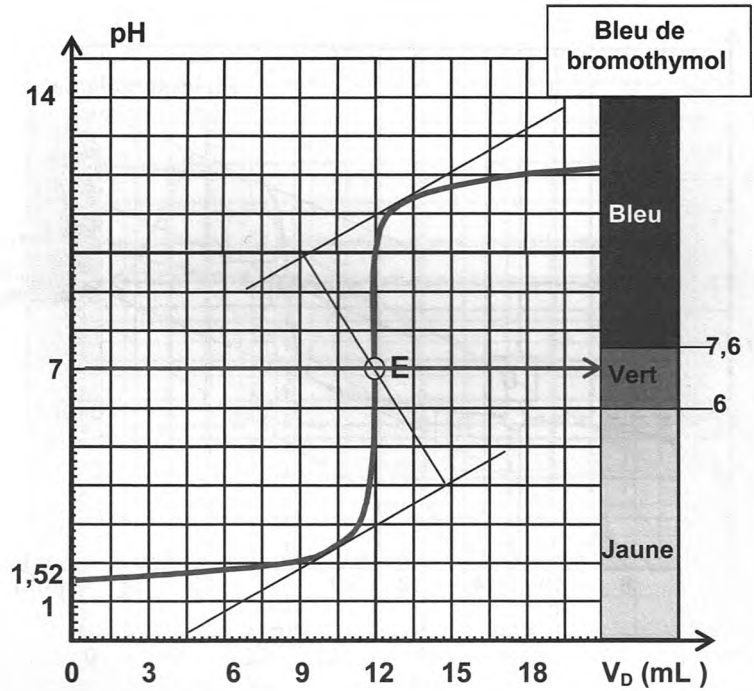

L'indicateur coloré convenable à ce dosage et le bleu de bromothymol dont la zone de virage (6 – 7,6) contient la valeur du $pH_E = 7$ . .

® - *Dosage d'un acide faible par une base forte .*

L'équation chimique de la réaction de dosage d'un acide faible AH par la base forte OH^- s'écrit :

$$AH + OH^- \rightarrow A^- + H_2O .$$

- La courbe de variation du pH en fonction du volume V_B de la solution de soude versée présente un **saut de pH** , **deux points d'inflexion** et **trois concavités** .
- Le saut de pH est centré au point d'équivalence **E** .
- Le **pH** à l'équivalence est **basique** : $\mathbf{pH_E < 7}$ **à 25°C** .
- Le pH varie très peu dans la partie qui précède l'équivalence , celle-ci est centrée au point **D** de demi-équivalence .
- A la **demi-équivalence** , le pH est en général égal au pK_A : $\mathbf{pH_D = pK_a}$, sauf si l'acide est trop fort ($pK_A < 3$) et dilué ($c < 10^{-2}$ mol.L^{-1}) .